

新课标
红对钩系列

本书编写组 编

中考化学

热点试题专项训练

- ★ 汇集近年试题
- ★ 展示最新题型
- ★ 提供解题思路
- ★ 强化能力训练



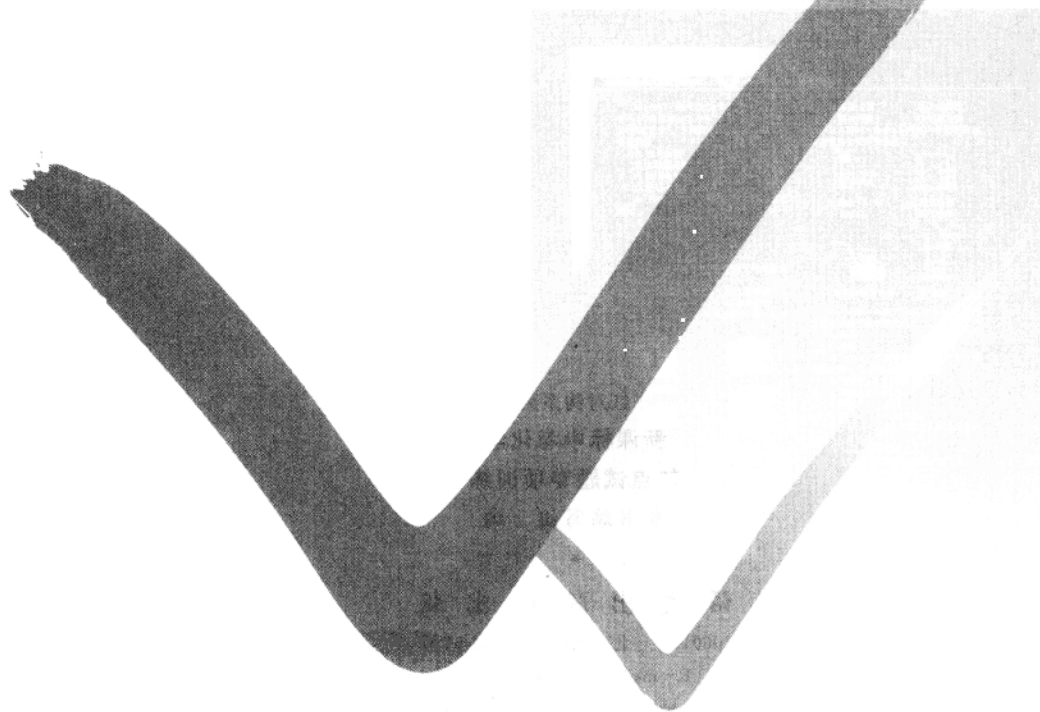
语文出版社



中考化学

热点试题专项训练

本书编写组 编



· 北 京 ·



语文出版社

图书在版编目(CIP)数据

新课标中考化学热点试题专项训练/本书编写组编.

北京:语文出版社,2009.1(2010.1重印)

(红对钩系列丛书)

ISBN 978-7-80241-109-8

I. 中… II. 本… III. 化学课—初中—习题—升学

参考资料 IV. G634.85

中国版本图书馆 CIP 数据核字(2009)第 003554 号

红对钩系列

新课标中考化学

热点试题专项训练

本书编写组 编

*

语文出版社出版

100010 北京朝阳门南小街 51 号

E-mail: ywp@ywcbss.com

新华书店经销 北京通州皇家印刷厂印刷

*

787 毫米×1092 毫米 16 开本 12.75 印张 326 千字

2010 年 1 月第 2 版 2010 年 1 月第 2 次印刷

印数: 5,001—15,000 定价: 18.00 元

本书如有缺页、倒页、脱页,请寄本社发行部调换。

中等职业教育课程改革国家规划新教材 出版说明

为贯彻《国务院关于大力发展职业教育的决定》（国发〔2005〕35号）精神，落实《教育部关于进一步深化中等职业教育教学改革的若干意见》（教职成〔2008〕8号）关于“加强中等职业教育教材建设，保证教学资源基本质量”的要求，确保新一轮中等职业教育教学改革顺利进行，全面提高教育教学质量，保证高质量教材进课堂，教育部对中等职业学校德育课、文化基础课等必修课程和部分大类专业基础课教材进行了统一规划并组织编写，从2009年秋季学期起，国家规划新教材将陆续提供给全国中等职业学校选用。

国家规划新教材是根据教育部最新发布的德育课程、文化基础课程和部分大类专业基础课程的教学大纲编写，并经全国中等职业教育教材审定委员会审定通过的。新教材紧紧围绕中等职业教育的培养目标，遵循职业教育教学规律，从满足经济社会发展对高素质劳动者和技能型人才的需要出发，在课程结构、教学内容、教学方法等方面进行了新的探索与改革创新，对于提高新时期中等职业学校学生的思想道德水平、科学文化素养和职业能力，促进中等职业教育深化教学改革，提高教育教学质量将起到积极的推动作用。

希望各地、各中等职业学校积极推广和选用国家规划新教材，并在使用过程中，注意总结经验，及时提出修改意见和建议，使之不断完善和提高。

教育部职业教育与成人教育司

2009年5月

目 录

专项一	走进化学世界	(1)
专项二	我们周围的空气	(15)
专项三	自然界中的水	(22)
专项四	物质构成的奥秘	(29)
专项五	化学物质的多样性	(46)
专项六	化学方程式	(52)
专项七	碳和碳的化合物	(64)
专项八	燃料及其利用	(70)
专项九	金属与金属材料	(79)
专项十	溶液	(90)
专项十一	酸和碱	(106)
专项十二	盐、化肥	(117)
专项十三	化学与生活	(128)
专项十四	科学探究	(136)
专项十五	课标新题型	(157)
参考答案		(170)

专项一 走进化学世界

I. 物质的变化

一、选择题

1. (2009·北京) 下列变化中, 属于化学变化的是 ()

- A. 干冰升华 B. 酒精燃烧
C. 铁丝弯曲 D. 西瓜榨汁

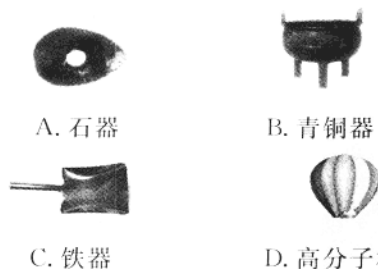
2. (2009·重庆) 下列变化中属于化学变化的是 ()

- A. 木柴劈成块 B. 西瓜榨成汁
C. 残雪化成水 D. 高粱酿成酒

3. (2009·广州) 下列过程中利用了化学变化的是 ()

- A. 用疏通淤泥的办法整治广州市的河涌
B. 用稀盐酸使生锈的铁制品恢复光亮
C. 海水经过蒸馏成为可以饮用的蒸馏水
D. 用 95% 的酒精配制 75% 的医用消毒酒精

4. (2009·安徽) 材料是人类文明进步的标志。下列不同时代物品的材料加工、制取过程中只发生物理变化的是 ()



第 4 题图

5. (2009·兰州) 下列家庭实验中不涉及化学变化的是 ()

- A. 用少量食醋除去水壶中的水垢
B. 用糯米、酒曲和水制甜酒酿
C. 用 75% 的酒精杀菌消毒
D. 用木炭除去冰箱中的异味

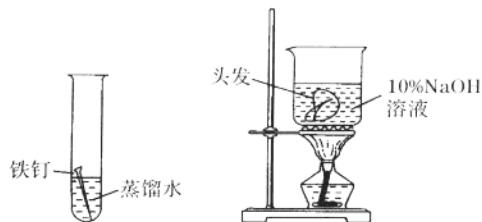
6. 下列属于化学变化的是 ()

- A. 冰块融化 B. 玻璃破碎
C. 树木折断 D. 钢铁生锈

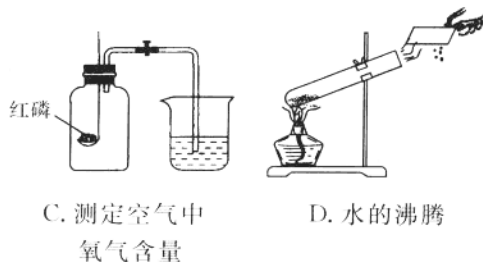
7. (2009·成都) 判断“达菲”的治疗机理中是否发生了化学变化, 其依据是 ()

- A. 病毒的大小是否改变
B. 病毒的形状是否变化
C. 病毒是否离开宿主细胞
D. 是否有新物质生成

8. (2009·哈尔滨) 下列实验中, 不发生化学变化的是 ()



- A. 铁钉放入蒸馏水中 B. 头发放入碱溶液中

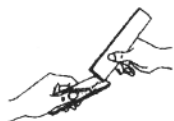


第 8 题图

9. (2009·无锡) 在下列图示的家庭小实验中, 主要发生化学变化的是 ()



A. 自制汽水



B. 比较硬度



C. 制取炭黑



D. 测试保鲜膜保鲜能力

第9题图

10. (2009·新疆)几千年来,我国劳动人民从事的下列生产生活活动过程中,发生化学变化的是 ()

- A. 用线麻织布 B. 用木料做家具
C. 烧制瓷器 D. 铁水铸成锅

11. (2009·黄冈)下列变化过程中,一定发生化学变化的是 ()

- A. 冰雪消融 B. 西瓜榨汁
C. 石蜡熔化 D. 白磷自燃

12. (2009·宜宾)日常生活中的下列变化,其中一种与其余三种类别不同的是 ()

- A. 水结成冰 B. 湿衣服晾干
C. 菜刀生锈 D. 开水沸腾

13. (2009·锦州)下列短语中包含化学变化的是 ()

- A. 滴水成冰 B. 光合作用
C. 海市蜃楼 D. 沙里淘金

14. (2009·锦州)下列选项中的现象主要是由化学变化引起的是 ()

- A. 给一杯自来水加热,没沸腾前水中就有很多气泡逸出
B. 汽水瓶盖打开后,有大量的气泡逸出
C. 高锰酸钾溶入水中,形成了紫红色溶液
D. 生锈的铁钉放入稀盐酸中,溶液变成了黄色

15. (2009·青岛)下列变化中属于化学变化的是 ()

- A. 榨取果汁 B. 粉碎废纸
C. 燃放烟花 D. 切割玻璃

16. (2009·潍坊)下列变化,属于物理变化的是 ()

- A. 火箭点火
B. 用食醋除去暖水瓶中的水垢
C. 融雪剂 NaCl 使冰雪融化
D. 风筝会开幕式燃放烟花

17. (2009·烟台)“民以食为天”。下列过程中发生了化学变化的是 ()

- A. 淘米 B. 洗菜
C. 苹果榨汁 D. 葡萄酿酒

18. (2009·德州)水是生命的源泉,是人类宝贵的资源。它有时能幻作朵朵白云,有时能化为绵绵细雨。下列过程中,你认为水分子发生了变化的是 ()

- A. 水蒸气遇冷凝结成水
B. 蔗糖和水混合后得到糖水
C. 水通电变成氢气和氧气
D. 多级闪急蒸馏法淡化海水

19. (2009·天津)下列现象属于化学变化的是 ()

- A. 瓷碗破碎
B. 洗净的铁锅出现锈迹
C. 潮湿的衣服经太阳晒,变干了
D. 夏天从冰箱中取出的瓶子外壁迅速附着一层水雾

20. (2009·宁波)下列过程属于化学变化的是 ()



A. 对着玻璃片呵气



B. 用氢气吹肥皂泡



C. 镁带在空气中燃烧



D. 充装液化石油气

第20题图

二、填空题

1. (2008·泰州)化学就在我们身边,它与我们的生活息息相关。

(1)请用化学式来填写空格:人体胃液中含有的酸是_____;医院里抢救危重病人时给病人呼吸的气体是_____。

(2)填写有关空格:生活中可以通过简单的方法来降低水的硬度;家庭炒菜用的铁锅手柄是用_____ (填“热固性”或“热塑性”)塑料做的。

2. (2008·肇庆)化学就在我们身边。请从下列物质中选择适当的字母序号填空:

A. 盐酸 B. 纯碱 C. 新制氢氧化铜
D. 碘化钾淀粉溶液 E. 聚乙烯、聚氯乙烯等塑料

(1)人体胃液中含有的酸是_____;

(2)侯氏制碱法中的“碱”是_____;

(3)“白色污染”物是指_____;

(4)常用来检验食盐是否加碘的是_____;

(5)测定患者尿液中葡萄糖含量的物质是_____。

3. (2008·苏州)世界是物质的,物质又是多样的。从下列物质 A. 陶瓷 B. 蛋白质 C. 石灰石 D. 金刚石 E. 纯碱 F. 煤炭 G. 氨水 H. 硝酸铵中,请选择恰当的物质名称前的字母序号填涂在相应位置。

(1)由原子直接构成的物质。()

(2)构成人体细胞的基础物质。()

(3)蒸馒头时常用来中和发酵产生的酸,又能起发泡作用的物质。()

(4)可以中和工厂排放废水中的硫酸,得到一种氮肥的物质。()

(5)常用作建筑材料,又可以炼铁、制玻璃等的物质。()

(6)溶于水后使溶液温度明显降低的物质。()

(7)我国古代闻名于世的无机非金属材料。

料。()

(8)被称之为“工业的粮食”的化石燃料。()

4. (2008·太原)组成我们周围世界的物质时时刻刻都在发生着化学变化。这些变化是有规律可循的。有些化学变化可用“ $A+B \rightarrow C+D$ ”这样的式子来表示。

(1)在四种基本反应类型中,可用上式表示的是_____反应和_____反应。

(2)不属于四种基本反应类型,但能用上式表示的一个化学反应的化学方程式是_____。

(3)在上式中,若 A 是硫酸,则 B 可以是_____或_____ (填写两种不同类别的物质的化学式),其中一种物质与硫酸反应的化学方程式是_____ (合理即可)。

5. (2008·南充)实验室可用铁与稀盐酸反应制取氢气,写出该反应的化学方程式_____,该反应的基本反应类型是_____;上述反应生成的盐和烧碱溶液反应生成白色沉淀,该反应的化学方程式为_____,该反应的基本反应类型是_____。

6. (2008·厦门)请从锌、铜、氧化钙、水、盐酸、氢氧化钠、硫酸铜、高锰酸钾中选出适当的物质,按下列要求写出有关反应的化学方程式。

(1)两种氧化物间的化合反应_____;

(2)可用于实验室制取氧气的分解反应_____;

(3)单质和酸发生的置换反应_____;

(4)碱和盐发生的复分解反应_____。

7. (2008·扬州)写出下列变化的化学方程式,并按要求填写所属反应类型:

(1)实验室用过氧化氢制氧气_____,属于_____反应。

(2)“曾青(CuSO₄)得铁化为铜”

_____,属于_____反应。

(3)高炉炼铁中,一氧化碳与氧化铁在高温下反应_____。

(4)酸雨形成中的亚硫酸(H_2SO_3)与氧气作用生成硫酸_____。

(5)我国发射神舟飞船所用的长征捆绑式火箭,是用偏二甲肼($\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2$)和四氧化二氮(N_2O_4)作为液体燃料。偏二甲肼在四氧化二氮中充分燃烧,生成一种空气中含量最多的气体和两种氧化物并放出能量_____。

II. 物质的性质

一、选择题

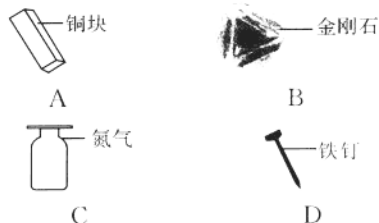
1. (2009·南京)“飞天壮歌——中国首次太空漫步航天展”于5月24日在南京展区圆满结束。航天所用燃料之一为液氢,下列说法中属于 H_2 的化学性质的是 ()

- A. 液氢燃烧
- B. 氢气是最轻的气体
- C. 氢气具有可燃性
- D. 燃烧产生淡蓝色火焰

2. (2009·广东)下列物质中,可用来制作铅笔芯的是 ()

- A. 铁
- B. 金刚石
- C. 石灰石
- D. 石墨

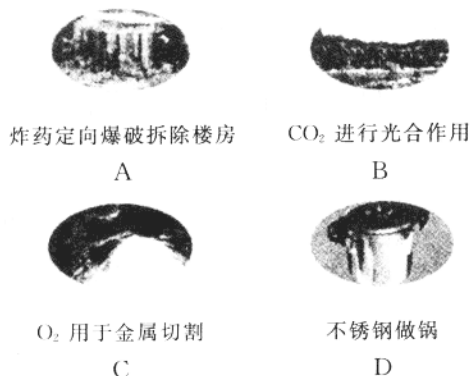
3. (2009·南昌)下列一些物质的自我介绍,其中介绍自己化学性质的是 ()



第3题图

- A. 我是紫红色固体
- B. 我在自然界中硬度最大
- C. 我在常温下是气体
- D. 我会生锈

4. (2009·哈尔滨)下列物质的用途,主要利用其物理性质的是 ()



第4题图

5. (2009·无锡)在金属铝所列性质中,属于化学性质的是 ()

- A. 导电性
- B. 导热性
- C. 延展性
- D. 还原性

6. (2009·贵港)婴幼儿食用添加三聚氰胺的奶粉易患肾结石。下列描述属于三聚氰胺化学性质的是 ()

- A. 白色粉末
- B. 无味
- C. 微溶于水
- D. 呈弱碱性

7. (2009·宿迁)物质的性质决定物质的用途。下列因果关系不成立的是 ()

- A. 因为磷燃烧能产生白烟,所以可用于制作烟幕弹
- B. 因为金属钨的熔点高,所以被用来制造灯泡中的灯丝
- C. 因为氮气化学性质不活泼,所以可用于食品包装袋内防腐
- D. 因为氧气能支持燃烧,所以可用作燃料

二、填空题

1. (2009·河南)现有下列六种物质:

- ①葡萄糖 ②熟石灰 ③酒精 ④硝酸钾
- ⑤硝酸铵 ⑥氯化钠,请从其中选择适当物质的序号填空。可用于改良酸性土壤的是_____;农业上可用作复合肥料的是_____。

_____；可作为人体重要能量来源的是_____。

2. (2009·兰州)化学就在我们身边,它与我们的生活息息相关。请从 A. 熟石灰、B. 苏打、C. 一氧化碳、D. 氮气、E. 浓硫酸、F. 盐酸这六种物质中,选择适当的物质用序号填空。

(1)能与酸发生中和反应的物质是_____；

(2)常用于工业除锈的试剂是_____；

(3)有毒的物质是_____；

(4)我国著名化工专家侯德榜先生发明的联合制碱法中的“碱”是指_____。

3. (2009·海南)化学与生活息息相关。请从①熟石灰、②活性炭、③甲烷、④塑料、⑤碳酸氢铵中选择适当的物质填空：

(1)天然气的主要成分是_____；

(2)常用的氮肥是_____；

(3)可用来吸附水中杂质的是_____；

(4)用于生产电线绝缘皮的材料是_____；

(5)用于改良酸性土壤的是_____。

4. (2009·无锡)在“熟石灰、食醋、焊锡、石墨、维生素 C、聚四氟乙烯”中选择适当的物质填空：

(1)属于合金的是_____；

(2)可用于检验鸡蛋壳中含有碳酸盐的是_____；

(3)常用作电极的是_____；

(4)可用于改良酸性土壤的是_____；

(5)缺乏_____会引起坏血病；

(6)可用作不粘锅内衬的是_____。

5. (2009·芜湖)生活与化学密切相关,以下是生活中常见的物质,请选择恰当物质的序号填空：

①氯化钠 ②食醋 ③碳酸氢钠 ④塑料 ⑤碳酸氢铵 ⑥硫酸钾

(1)蒸馒头、焙制糕点用的发酵粉中所含的物质是_____。

(2)农业上常用的氮肥是_____。

(3)用于制造雨衣、食品袋等物品的是_____。

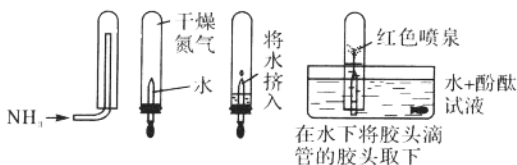
6. (2009·锦州)用物质所具有的性质填空。

(1)液化石油气可以做家庭使用的燃料是因为它具有_____。

(2)浓硫酸可以做某些气体的干燥剂是因为它具有_____。

(3)干电池用石墨做电极是利用它具有_____良好的_____。

7. (2009·青岛)氨气是一种重要的化工原料,在工农业生产中有广泛的应用。某兴趣小组的同学为了探究氨气的某些性质,进行以下实验。图中从左到右依次是实验步骤及相应的现象。



第7题图

请根据图中所示的信息,归纳出有关氨气的性质：

(1)物理性质

①_____；

②_____。

(2)化学性质

氨气与水反应后所得氨水显_____性。

8. (2009·徐州)以下列举的是生活和学习中可能遇到的某些情况,根据所学知识回答：

(1)在硫酸钾、陶瓷、碳酸氢铵、甲烷、甲醛、钛合金六种物质中,属于无机非金属材料的是_____；常用于浸制生物标本的是_____；农村许多家庭兴建沼气池,沼气的主要成分是_____；常用作化肥的是_____、_____。

(2) 通常所说的煤气中毒是指由_____ (填化学式) 引起的中毒。

(3) 吃柑橘等水果主要为人体补充的营养物质是_____。

(4) 在细菌作用下, 可以用氨气处理含有甲醇(CH_3OH) 的工业废水, 有关反应的化学方程式为 $5\text{CH}_3\text{OH} + 12\text{O}_2 + 6\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{细菌}} 3\text{X} + 5\text{CO}_2 + 19\text{H}_2\text{O}$, 则 X 的化学式为_____。

9. (2009 · 天津) 化学与我们的日常生活紧密相关。现有: ①氮气 ②一氧化碳 ③固体二氧化碳 ④硝酸钾 ⑤金刚石 ⑥碳酸氢钠 ⑦石墨, 请按要求用序号填空:

(1) 充入灯泡中可延长其使用寿命的是_____;

(2) 属于复合肥料的是_____;

(3) 用于人工降雨的氧化物是_____;

(4) 极易与血液中的血红蛋白结合使人中毒的气体是_____;

(5) 可作干电池中电极的是_____;

(6) 天然存在的最硬的物质是_____;

(7) 用作食品发酵粉的主要成分是_____。

10. (2009 · 扬州) (1) 化学世界绚丽多彩, 请选择适当的序号填空。

A. 红色 B. 绿色 C. 黑色 D. 白色
E. 黄色 F. 紫黑色

①高锰酸钾固体_____; ②氧化镁_____; ③碱式碳酸铜_____。

(2) 化学世界千变万化, 请写出下列反应的化学方程式。

①硫酸铜溶液和熟石灰配制农药波尔多液_____;

②绿色植物进行光合作用_____;

③用稀硫酸除去铁锈(以 Fe_2O_3 表示) _____;

④汽车受到撞击时, 30 毫秒内安全气囊中 NaN_3 分解成氮气和钠_____。

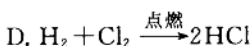
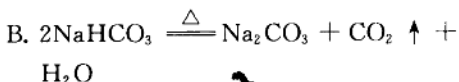
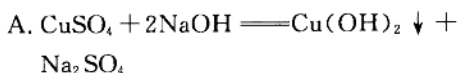
III. 化学反应类型

一、选择题

1. (2009 · 北京) 硫酸与氢氧化钠发生反应: $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, 此反应属于 ()

- A. 化合反应 B. 分解反应
C. 置换反应 D. 复分解反应

2. (2009 · 河北) 下列反应属于化合反应的是 ()



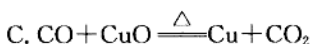
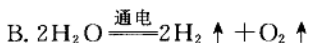
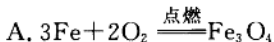
3. (2009 · 无锡) 下列叙述正确的是 ()

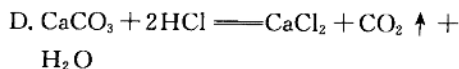
- A. 纯碱、烧碱都属于碱
B. 有单质生成的反应一定是分解反应
C. 化学反应中一定有能量变化
D. 由两种元素组成的物质一定是化合物

4. (2009 · 芜湖) 有人将化学反应分成 5 种类型, 除化合反应、分解反应、置换反应、复分解反应外, 第五种就是燃烧反应, 燃烧反应是指一种物质快速结合氧气生成一种或多种氧化物的反应。则下列说法正确的是 ()

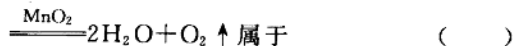
- A. 有些化合反应属于燃烧反应
B. 有些分解反应属于燃烧反应
C. 有些置换反应属于燃烧反应
D. 有些复分解反应属于燃烧反应

5. (2009 · 宜宾) 下列化学反应中不属于四种基本反应类型的是 ()





6. (2009·贵港) 化学反应 $2\text{H}_2\text{O}_2$



- A. 化合反应 B. 分解反应
C. 置换反应 D. 复分解反应

7. (2009·青岛) 芯片是电脑等的核心部件, 它是用高纯度硅制成的。下面是生产单质硅过程中的一个重要反应: $\text{SiO}_2 + 2\text{C} \longrightarrow \text{Si} + 2\text{CO} \uparrow$, 该反应的基本类型是 ()

- A. 化合反应 B. 分解反应
C. 置换反应 D. 复分解反应

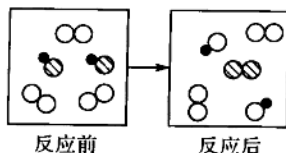
8. (2009·太原) 有些化学变化可以用 $\text{X} + \text{Y} \longrightarrow \text{M} + \text{R}$ 表示。关于此类变化, 下列说法正确的是 ()

- A. 若 X 为单质, 则该反应一定是置换反应
B. 若 Y 为金属, 则该反应一定生成氢气
C. 若 X 为酸, Y 为碱, 则该反应一定是中和反应
D. 若 X 为盐, Y 为碱, 则该反应一定能够生成沉淀

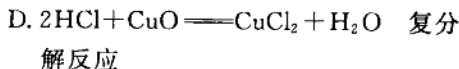
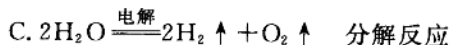
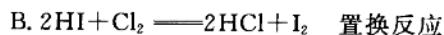
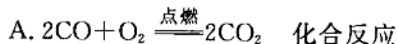
9. (2009·嘉兴) 科学家发明了一种车用制氢装置, 其制氢气的原理是: 硼(B)和水在高温下反应生成氢氧化硼和氢气。反应的化学方程式为: $2\text{B} + 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{B}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$, 该反应属于 ()

- A. 复分解反应 B. 分解反应
C. 化合反应 D. 置换反应

10. (2008·扬州) 如图所示的微观变化与下列反应及反应类型对应正确的是 ()



第 10 题图



二、填空与实验题

1. (2009·南京) 2009 年 3 月 22 日是“世界水日”。水与人类的生产和生活密切相关。

请回答以下问题:

(1) 生理盐水中的溶剂是_____。

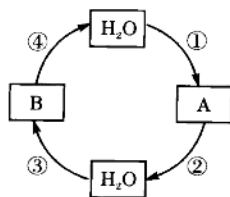
(2) 保护水环境、珍爱水资源, 是每个公民应尽的责任和义务。下列做法有利于保护水资源的是_____ (填序号)。

- A. 大量使用化肥农药
B. 工业废水处理达标后排放
C. 使用含磷洗衣粉
D. 生活污水直接排放

(3) 在水蒸发的过程中, 下列说法正确的是_____ (填序号)。

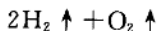
- A. 水分子不断运动
B. 水分子之间间隔不变
C. 水分子分解成氢原子和氧原子
D. 水分子可以保持水的物理性质

(4) 课外活动中, 同学们玩起了以水为主题的“化学反应接龙”游戏。游戏的规则为: 用前一个反应的一种生成物作为下一个反应的反应物, 并按序号和要求的反应类型循环, 如图所示。仿照示例完成下列反应的化学方程式。



第 1 题图

示例: ① 分解反应: 电解水 $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}}$



② 置换反应: _____

③ 化合反应: _____

④ 复分解反应: _____

2. (2009·无锡)写出下列反应的化学方程式,并在括号内注明基本反应类型:

(1) 硫在氧气中燃烧 _____, (_____) 反应;

(2) 实验室用过氧化氢制氧气 _____, (_____) 反应;

(3) 澄清石灰水和碳酸钠溶液混合 _____, (_____) 反应。

3. (2009·湖州)2009年7月22日,我国一部分地区能见到三百年一遇的日全食。我市天荒坪是最佳观测点之一。利用已曝光过的黑白胶片作为滤光片进行观测,可防止对眼睛造成伤害。胶光曝光变色的原因是胶片上溴化银遇到光照时变成黑色的银(Ag)和深棕色的溴(Br_2)。该反应的化学方程式为 _____,其反应类型是 _____,在溴化银中溴元素的化合价为 _____ 价。

IV. 走进化学实验室

一、选择题

1. (2009·北京)下列实验操作中,不正确的是 ()



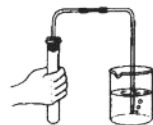
A. 加热液体



B. 稀释浓硫酸



C. 蒸发食盐水



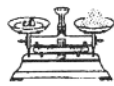
D. 检查装置气密性

第1题图

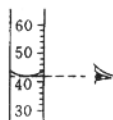
2. (2009·南京)下列图示实验操作中,不正确的是 ()



A. 熄灭酒精灯



B. 称取氯化钠



C. 读取液体体积



D. 溶解氯化钠

第2题图

3. (2009·重庆)下列处理方法不正确的是 ()

A. 浓硫酸沾到皮肤上,立即用大量水冲洗

B. 图书馆着火,用二氧化碳灭火器灭火

C. 用点火法检查厨房内天然气是否泄漏

D. 进入久未开启的菜窖前,用燃着的蜡烛试验

4. (2009·广州)灾区人民解决用水困难的一个应急办法是将浑浊的河水直接静置(或投入沉淀剂静置)后过滤。若在化学实验室进行过滤操作,下列仪器不需要的是 ()



A



B



C



D

第4题图

5. (2008·长沙)下列化学仪器需垫加石棉网才能用酒精灯加热的是 ()

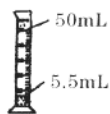
A. 燃烧匙

B. 烧杯

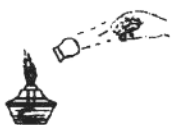
C. 试管

D. 量筒

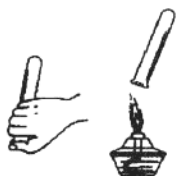
6. (2009·广东)下列实验操作正确的是 ()



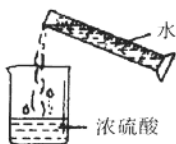
A. 量取液体



B. 熄灭酒精灯



C. 甲烷验纯



D. 稀释浓硫酸

第6题图

7. (2009·河北)如图所示的实验操作中,正确的是 ()



A. 燃烧



B. 过滤



C. 稀释



D. 蒸发

第7题图

8. (2009·福州)如图所示的实验基本操作正确的是 ()



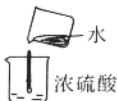
A. 闻气味



B. 倾倒液体



C. 取固体药品



D. 稀释浓硫酸

第8题图

9. (2009·河南)下列实验操作或做法正确的是 ()

- A. 将用剩的药品放回原试剂瓶
- B. 制备气体前,检查装置的气密性
- C. 实验结束后,用嘴吹灭酒精灯
- D. 将氢氧化钠放在托盘天平的右盘上称量

10. (2009·陕西)下列操作正确的是 ()



A. 将铁钉放入试管



B. 熄灭酒精灯



C. 检验氧气是否收集满



D. 用排空气法收集氢气

第10题图

11. (2009·安徽)下列实验操作或装置正确的是 ()



A. 点燃酒精灯



B. 检验气密性



C. 稀释浓硫酸



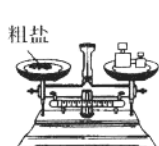
D. 收集氢气

第11题图

12. (2009·兰州)化学实验过程中要规范操作,注意实验安全。下列有关做法中错误的是 ()

- A. 洒在桌面上的酒精燃烧起来,立即用湿抹布或沙子扑灭
- B. 稀酸飞溅到皮肤上,立即用大量水冲洗再涂上 3%~5% 的小苏打溶液
- C. 点燃氢气前,一定要先检验氢气的纯度
- D. 稀释浓硫酸时,一定要把水注入浓硫酸中,并不断用玻璃棒搅拌

13. (2009·哈尔滨)下列有关粗盐提纯的实验操作不正确的是 ()



A. 称量



B. 溶解



C. 过滤



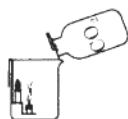
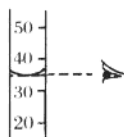
D. 蒸发

第 13 题图

14. (2009·无锡)下列叙述正确的是 ()

- A. 用托盘天平称取 5.26 g 氧化铜
- B. 用药匙搅拌加速氢氧化钠溶解
- C. 溶液的 pH 越大酸性越强
- D. 少量浓硫酸沾到皮肤上应立即用大量水冲洗

15. (2009·无锡)下列装置或操作能达到实验目的的是 ()

A. 证明 CO_2 密度比空气大

B. 量取 35 mL 液体

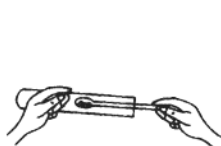


C. 测定空气里氧气的含量

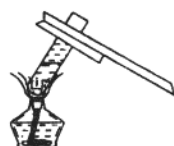
D. 收集 CO_2 气体

第 15 题图

16. (2009·芜湖)下列实验操作正确的是 ()



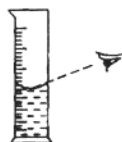
A



B



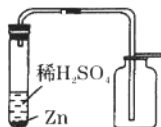
C



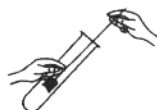
D

第 16 题图

17. (2009·新疆)下列几种实验基本操作示意图中,错误的是 ()

A. 收集 H_2 

B. 液体加热



C. 洗涤试管



D. 稀释浓硫酸

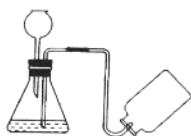
第 17 题图

18. (2009·新疆)为预防甲型 H1N1 流感,某护士以浓氯胺(NH_2Cl)溶液加水配制环境消毒液,用量筒量取浓氯胺溶液时俯视体积读数,而量取水时却仰视体积读数,则所

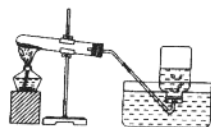
配消毒液的溶质质量分数比实际 ()

- A. 偏小 B. 偏大
C. 无影响 D. 无法确定

19. (2009 · 新疆) 下列实验操作和实验装置不正确的是 ()



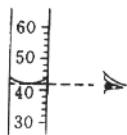
A. 制取 CO_2



B. 加热 KClO_3 制取 O_2



C. 倾倒液体



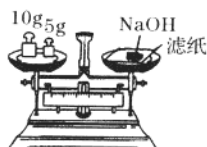
D. 液体的量取

第 19 题图

20. (2009 · 黄冈) 如下列图所示的实验操作中, 错误的是 ()



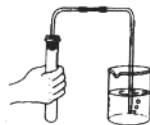
A. 吸取液体



B. 称取一定质量的 NaOH



C. 铁在氧气中燃烧



D. 检查装置气密性

第 20 题图

21. (2009 · 宜宾) 下列实验操作中正确的是 ()

- A. 将实验用剩余的药品放回原试剂瓶
B. 给烧杯加热时垫上石棉网
C. 向燃着的酒精灯里添加酒精
D. 给盛满液体的试管直接加热

22. (2009 · 贵港) 下列图示的实验操作

正确的是 ()



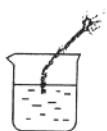
A. 取用药品



B. 干燥氧气



C. 闻气体的气味



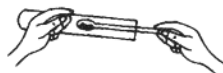
D. 测定溶液的 pH

第 22 题图

23. (2009 · 苏州) 向试管中加入固体或液体的操作方法错误的是 ()



A. 将铁钉放入试管中



B. 将二氧化锰粉末放入试管内



C. 向试管内倾倒少量稀盐酸



D. 向试管内滴加数滴浓硫酸

第 23 题图

24. (2009 · 苏州) 以下有关玻璃棒作用的叙述错误的是 ()

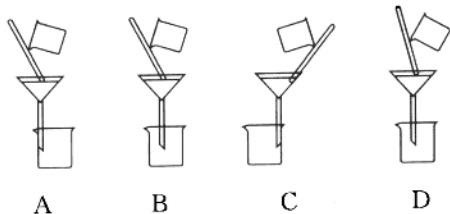
- A. 蘸取试液 B. 搅拌溶液
C. 引流液体 D. 研磨固体

25. (2009 · 苏州) 下列有关仪器连接的描述错误的是 ()

- A. 橡皮塞旋进容器口
B. 玻璃导管口附近沾水后旋进乳胶管
C. 分液漏斗下端玻璃管压进橡皮塞孔中
D. 玻璃导管沾水后旋进橡皮塞孔中

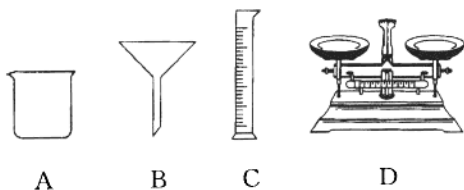
26. (2009 · 苏州) 下列过滤装置及其操

作的简图中固定装置和混合液、滤液均省略，且玻璃棒末端均已轻靠在漏斗内的三层滤纸处)，其中正确的是 ()



第 26 题图

27. (2009·锦州)用氯化钠固体配制一定质量分数的溶液时，不需要用的仪器是 ()



第 27 题图

28. (2009·潍坊)化学实验操作直接影响实验的结果和人身安全。下列实验操作正确的是 ()



A. 收集二氧化碳

B. 稀释浓硫酸



C. 给液体加热

D. 量取 9.5 mL 水

第 28 题图

29. (2009·烟台)正确的实验操作对实验结果、人身安全都非常重要。下列实验操作正确的是 ()



A. 点燃酒精灯

B. 氧气验满



C. 加热液体

D. 量取 9.5 mL 液体

第 29 题图

30. (2009·绵阳)下列实验操作中，错误的是 ()



A. 氢气的检验

B. 读出液体的体积

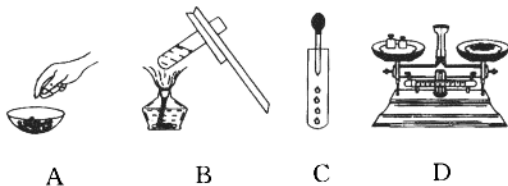


C. 加热试管中的液体

D. 稀释浓硫酸

第 30 题图

31. (2009·宿迁)如图所示的实验操作中，正确的是 ()



A. 取用药品

B. 给试管加热

C. 滴加液体

D. 称量 10.05 g 固体

第 31 题图

32. (2009·徐州)正确的操作能保证实验顺利进行。下列实验操作正确的是 ()

- A. 配制稀硫酸时，将水沿量筒壁慢慢注入浓硫酸中，并不断搅拌
B. 测定溶液的 pH，先用水润湿 pH 试纸，然后将试纸插入待测液中